PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-029463

(43) Date of publication of application: 02.02.1999

(51)Int.CI.

A61K 9/107 A61K 47/30 A61K 47/38

(21)Application number: 10-127510 (71)Applicant: SENJU PHARMACEUT CO

LTD

11.05.1998 (22)Date of filing: (72)Inventor: YASUEDA SHINICHI

> MATSUHISA KEIICHI TERAYAMA HIDEO INADA KATSUHIRO

(30)Priority

Priority number: 09124166 Priority date: 14.05.1997 Priority country: JP

(54) AQUEOUS SUSPENSION AGENT HAVING GOOD RE-DISPERSIBILITY (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a stable aqueous suspension agent having good re-dispersibility when a slightly soluble medicine is prepared in injection, eye drop, nasal drop, oral agent, lotion, etc.

SOLUTION: This aqueous suspension agent capable of readily re-dispersing and not causing aggregation or caking of disperse particles can be prepared by formulating an aqueous liquid agent of a slightly soluble medicine with a watersoluble polymer in the range from a concentration which starts to lower surface tension of liquid agent to a concentration at which lowering of surface tension is stopped. The aqueous suspension agent is useful for injections, eye drops, nasal drops, oral agents, lotions, etc., because of good redispersibility.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

08.08.2002

Date of sending the examiner's decision

of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3402195

[Date of registration]

28.02.2003

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against

examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-29463

(43)公開日 平成11年(1999)2月2日

(51) Int.Cl. ⁶	酸別記号	F I	
A61K 9/107		A 6 1 K 9/1	07 Λ
			F
			U
47/30		47/3	80 Z
47/38		47/38 Z	
		審査請求	院請求 請求項の数12 OL (全 8 頁)
(21) 出顧番号	特願平10-127510	(71)出願人 00	00199175
		Ŧ	一寿製薬株式会社
(22) 出願日	平成10年(1998) 5月11日	,	饭府大阪市中央区平野町2丁目5番8号
		(72)発明者 安	技 真一
(31)優先権主張番号	特願平9-124166	与	庫県宝塚市中川寺2 「目11番21号
(32)優先日	平 9 (1997) 5 月14日	(72)発明者 枚	公久 敬一
(33) 優先権主張国	日本(JP)	-	英軍県姫路市別所町別所708
		(72)発明者 寺	F山 11出男
			美庫県伊丹市春日丘2丁目136番地の3
		E	3 -606
		(72)発明者 和	10 勝弘
		F	定庫県神戸市西区井吹台東町1丁目2番地
		O.	01 3-401号

(54) 【発明の名称】 再分散性の良い水性懸濁液剤

(57)【要約】

【課題】 難溶性薬物を注射剤、点眼剤、点鼻剤、内服剤、ローション剤などとする場合に再分散性の良い安定な水性懸濁液剤を提供することにある。

【解決手段】 難溶性薬物の水性液剤に、液剤の表面張力が低下をはじめる濃度から表面張力の低下が停止する 濃度範囲内の水溶性高分子を配合すると、再分散が容易でかつ分散粒子の凝集やケーキングを生じない水性懸濁液剤が調製できる。この水性懸濁液剤は再分散性が良いため、注射剤、点眼剤、点鼻剤、内服剤、ローション剤などに有用である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 液剤の表面張力が低下をはじめる濃度から表面張力の低下が停止する濃度範囲内の水溶性高分子と、難溶性薬物を含有してなる水性懸濁液剤。

【請求項2】 液剤の表面張力が低下をはじめる水溶性高分子の濃度が、0.0001~0.01w/v%であり、液剤の表面張力の低下が停止する水溶性高分子の濃度が、0.0001~0.1w/v%である請求項1記載の水性懸濁液剤。

【請求項3】 水溶性高分子の濃度範囲が0.00001~0.1w/v%である請求項1記載の水性懸濁液剤。

【請求項4】 水溶性高分子がセルロース誘導体または 水溶性ポリビニル系高分子である請求項1記載の水性懸 濁液剤。

【請求項5】 セルロース誘導体がヒドロキシプロピルメチルセルロース、メチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロースから選択される少なくとも1種である請求項4記載の水性懸濁液剤。

【請求項6】 水溶性ポリビニル系高分子がポリビニル ピロリドン、ポリビニルアルコールから選択される少な くとも1種である請求項4記載の水性懸濁液剤。

【請求項7】 水溶性高分子と難溶性薬物の割合が、難溶性薬物1重量部に対して0.001~0.2重量部である請求項3記載の水性懸濁液剤。

【請求項8】 点眼剤である請求項1記載の水性懸濁液 剤。

【請求項9】 点鼻剤である請求項1記載の水性懸濁液 剤。

【請求項10】 注射剤である請求項1記載の水性懸濁 液剤。

【請求項11】 内服剤である請求項1記載の水性懸濁 液剤。

【請求項12】 ローション剤である請求項1記載の水性懸濁液剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、再分散性の良い水 性懸濁液剤に関するものである。

[0002]

【従来の技術】水に難溶性の薬物を点眼、点鼻および注射剤などに製剤化する場合、薬物を懸濁させた水性懸濁液剤とすることが考えられる。このような水性懸濁液剤は長時間放置すると、分散粒子である薬物(以下、単に分散粒子という場合もある)が凝集し分散粒子が大きくなったり、分散粒子が沈降し、沈降した分散粒子がケーキングなどの2次凝集を起こすので、できるだけ分散粒子の凝集や沈降を防いだり、また、凝集や沈降を防ぐことができなくても、容易に元の懸濁状態に戻るような懸

濁液剤を得るよう努力が払われてきた。

【0003】その一つの方法として、分散粒子を小さくし、分散粒子と分散媒との比重を小さくし、分散媒の粘度を大きくすることで粒子の沈降を防ぐことが考えられてきた。かかる場合、分散媒の粘度を大きくするため水溶性高分子などの懸濁化剤および/または粘稠剤の濃度は0.2~5.0w/v%の範囲で調製されるのがふつうであった。しかし、懸濁化剤および/または粘稠剤がこれらの濃度範囲内でも、粒子の沈降を完全に防ぐことはできず、分散粒子が沈降、沈積してケーキングを起こし均一に再分散しないことが問題となっていた。

【0004】他の方法として、薬物の粒子サイズを大きくし再分散性を良くする方法が考えられるが、点眼剤では粒子サイズが大きくなると点眼時に違和感や眼刺激を生じ、また、点鼻剤では粒子サイズが大きいと噴霧容器から噴霧できない。さらに、注射剤では注射針を通して投与できないなどの欠点があった。

【0005】近年、有用な薬効を発揮する医薬品の中には難溶性の薬物も多く、点眼剤、点鼻剤、注射剤などの水性液剤として供給するためには、水性懸濁液剤を用いざるを得ない場合も多くなってきた。しかし、これまでの水性懸濁液剤は再分散性に問題があり、長時間振盪分散しなければ均一な濃度の液剤とすることが困難な場合も多く、容易に調製できる再分散性の良い水性懸濁液剤が要望されていた。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明は分散粒子の凝集やケーキングを起こさない再分散性の良い水性懸濁液剤を提供することである。

[0007]

【課題を解決するための手段】そこで発明者らは上記問題を解決するため、鋭意研究を重ねたところ、水性懸濁液剤の表面張力と再分散性の間に一定の関係が存在することを見いだし本発明を完成した。すなわち、本発明は、液剤の表面張力が低下をはじめる濃度から表面張力の低下が停止する濃度範囲内の水溶性高分子と、難溶性薬物を含有してなる水性懸濁液剤に関する。

[0008]

【発明の実施の形態】後記する実験例1に示すように、液剤に水溶性高分子を添加していくと、液剤は表面張力の低下をはじめ、さらに添加を続けると表面張力の低下は停止し、ほぼ一定の表面張力を保つようになる。逆に水性懸濁液剤の分散粒子は、水溶性高分子を添加し、液剤の表面張力が低下しはじめる時点から再分散性が良好となり、表面張力の低下が停止するまでその良好な再分散性は維持される。その後表面張力の低下が停止し一定の表面張力を保つようになると、分散粒子の再分散性は徐々に悪化するようになる。水溶性高分子が全く入っていない場合には分散粒子が凝集し液表面に浮遊するため均一な懸濁液剤を調製することができない。

【0009】液剤の表面張力が低下をはじめる水溶性高 分子の濃度および液剤の表面張力の低下が停止する水溶 性高分子の濃度は、通常、水性懸濁液剤に使用される難 溶性薬物の含有量に応じ増加するが、難溶性薬物の物 性、化学的構造、濃度、粒子径などにより異なる。ま た、液剤の表面張力が低下をはじめる水溶性高分子の濃 度および液剤の表面張力の低下が停止する水溶性高分子 の濃度は、水溶性高分子の種類によっても異なるが、液 剤の表面張力が低下をはじめる水溶性高分子の濃度は、 通常O.00001~0.01w/v%、とりわけO. 00005~0.005w/v%であり、液剤の表面張 力の低下が停止する水溶性高分子の濃度は、通常0.0 001~0.1w/v%、とりわけ0.001~0.0 1w/v%である。本発明の水性懸濁液剤の水溶性高分 子は通常、0.0001~0.1w/v%、好ましく は0.00005~0.05w/v%、より好ましくは 0.0001~0.01w/v%の濃度範囲内で調製さ れうる。水溶性高分子と難溶性薬物の割合は、難溶性薬 物1重量部に対して通常、0.0001~0.2重量 部、好ましくは0.0005~0.1重量部、より好ま しくは0.0005~0.05重量部である。

【0010】本発明で使用される水溶性高分子は、薬学的に使用される水溶性高分子であれば種類は問わず使用できるが、中でもセルロース誘導体および水溶性ポリビニル系高分子が好適に使用できる。セルロース誘導体としては、例えばヒドロキシプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロースをどが挙げられ、とりわけヒドロキシプロピルメチルセルロース、メチルセルロースが好ましい。水溶性ポリビニル系高分子としては、例えばポリビニルピロリドン K25、ポリビニルピロリドン K30、ポリビニルピロリドン K90、ポリビニルアルコール(部分けん化物、完全けん化物)などが挙げられる。

【0011】本発明に使用される難溶性薬物は、日本薬局方にいう溶解性を示す用語の「やや溶けにくい」、「溶けにくい」、「極めて溶けにくい」および「ほとんど溶けない」の何れの溶解性を示すものでもよく、最終処方の形態としたときに水性懸濁液剤として提供されるもの全てが含まれる。

【0012】本発明に使用される難溶性薬物の具体的な例としては、例えばステロイド性抗炎症剤、消炎鎮痛剤、化学療法剤、合成抗菌剤、抗ウイルス剤、ホルモン剤、抗白内障剤、血管新生抑制剤、免疫抑制剤、プロテアーゼ阻害剤、アルドース還元酵素阻害剤などが挙げられる。ステロイド性抗炎症剤としては、例えば酢酸コルチゾン、酢酸ヒドロコルチゾン、ベタメサゾン、プレドニゾロン、プロピオン酸フルチカゾン、デキサメタゾン、トリアムシノロン、ロテプレドノール、フルオロメトロン、ジフルプレドナート、フランカルボン酸モメタ

ゾン、プロピオン酸クロベタゾール、酢酸ジフロラゾ ン、吉草酸ジフルコルトロン、フルオシノニド、アムシ ノニド、ハルシノニド、フルオシノロンアセトニド、ト リアムシノロンアセトニド、ピバル酸フルメタゾン、酪 酸クロベタゾンなどが挙げられる。消炎鎮痛剤として は、例えばアルクロフェナク、アルミノプロフェン、イ ブプロフェン、インドメタシン、エピリゾール、オキサ プロジン、ケトプロフェン、ジクロフェナクナトリウ ム、ジフルニサル、ナプロキセン、ピロキシカム、フェ ンプフェン、フルフェナム酸、フルルビプフェン、フロ クタフェニン、ペンタゾシン、メチアジン酸、メフェナ ム酸、モフェゾラクなどが挙げられる。化学療法剤とし ては、例えばサラゾスルファピリジン、スルファジメト キシン、スルファメチゾール、スルファメトキサゾー ル、スルファメトピラジン、スルファモノメトキシンな どのサルファ剤、エノキサシン、オフロキサシン、シノ キサシン、スパルフロキサシン、チアンフェニコール、 ナリジクス酸、トシル酸トスフロキサシン、ノルフロキ サシン、ピペミド酸三水和物、ピロミド酸、フレロキサ シン、レボフロキサシンなどの合成抗菌剤、アシクロビ ル、ガンシクロビル、ジダノシン、ジドブジン、ビタラ ビンなどの抗ウイルス剤、イトラコナゾール、ケトコナ ゾール、フルコナゾール、フルシトシン、ミコナゾー ル、ピマリシンなどの抗真菌剤が挙げられる。ホルモン 剤としては、例えばインスリン亜鉛、プロピオン酸テス トステロン、安息香酸エストラジオールなどが挙げられ る。抗白内障薬としては、例えばピレノキシンなどが挙 げられる。血管新生抑制剤としては、例えばフマギリン およびその誘導体などが挙げられる。免疫抑制剤として は、例えばシクロスポリン、ラパマイシン、タクロリム スなどが挙げられる。プロテアーゼ阻害剤としては、例 えば〔L-3-トランス-エトキシカルボニルオキシラ ン-2-カルボニル]-L-ロイシン(3-メチルブチ ル)アミド(E-64-d)などが挙げられる。アルド ース還元酵素阻害剤としては、例えば5-(3-エトキ シー4ーペンチルオキシフェニル)チアゾリジンー2、 4-ジオンなどが挙げられる。

【0013】本発明に使用される難溶性薬物の濃度は使用する薬物の種類、用途、用法などにより異なるが、通常0.01~10.0w/v%、好ましくは0.1~5.0w/v%である。

【0014】本発明の水溶性懸濁液剤は表面張力に変化を与えない範囲で難溶性薬物および水溶性高分子のほかに緩衝剤(炭酸塩、リン酸塩、酢酸塩、グルタミン酸、クエン酸塩、ε-アミノカプロン酸など)、等張化剤(グリセリン、マンニトール、ソルビトール、プロピレングリコール、塩化ナトリウム、塩化カリウム、ホウ酸など)、安定化剤(エデト酸ナトリウム、クエン酸ナトリウムなど)、界面活性剤〔ポリソルベート80、ポリオキシエチレン(60)硬化ヒマシ油、チロキサポー

ル、塩化ベンザルコニウムなど〕、保存剤(パラオキシ 安息香酸エステル類、塩化ベンザルコニウム、塩化ベン ゼトニウム、クロロブタノールなど)、pH調整剤(塩 酸、水酸化ナトリウム、リン酸など)、その他の添加剤 など公知の化合物を適宜添加してもよい。

【0015】なお、水性懸濁液剤の表面張力に影響を与えるような添加剤、例えば界面活性剤などを使用する場合には、界面活性剤を配合する前に表面張力を測定し、水溶性高分子濃度を決定した後に界面活性剤を添加することが好ましい。本発明の水性懸濁液剤のpHは特に限定されるものではないが、通常4~9、好ましくは5~8であり、水性懸濁液剤の目的とするpHで表面張力を決定するのが好ましい。

【0016】本発明の水性懸濁液剤は点眼剤、点鼻剤、 注射剤、内服剤およびローション剤などとして好適に利 用できる。

【0017】本発明を以下の試験例および実施例により さらに詳細に説明するが、本発明はこれらにより何ら限 定されるものではない。

【0018】試験例1.表面張力と再分散性試験

〔方法〕懸濁化剤を0.000001~0.5w/v% の濃度範囲となる溶液を調製し、被検薬を添加し水性懸 濁液剤とした。それぞれの水性懸濁液剤の表面張力をデ ィヌーイ式表面張力計K122(クラス社製)を用いて 測定した。ついで5mlの無色ポリプロプレン容器に充 填し、25℃で4日間静置後、容器をバリアブルミック スローターVMR-5(60rpm,井内社製)で回転 (60回転/分)させ、再分散するまでの時間を測定し た。また、肉眼により分散粒子の状態を観察した。懸濁 化剤は、ヒドロキシプロピルメチルセルロース〔メトロ ーズ60SH(TC-5E);信越化学工業株式会社 製、以下HPMCと略記する〕、メチルセルロース(メ トローズSM-25;信越化学工業株式会社製、以下M Cと略記する)、ポリビニルピロリドン(K30;BA SF社製、以下PVPと略記する)を使用した。被検薬 は、フルオロメトロン0.05w/v%、0.1w/v %、インドメタシン0.2w/v%、1.0w/v%を 使用した。

【0019】〔結果〕

(1)フルオロメトロン0.1w/v%懸濁液における表面張力と再分散時間におよぼすHPMCの濃度の関係フルオロメトロン0.1w/v%懸濁液における表面張力と再分散性の関係を図1に示す。HPMCが0.0001w/v%で表面張力が低下し0.01w/v%で表面張力の低下がほぼ停止した。一方、HPMCが0.00005~0.0001w/v%では再分散に要する時間は2秒であったが、分散粒子が凝集、浮遊し、均一な懸濁液剤とならなかった。HPMCが0.0001~0.01w/v%では再分散に要する時間は4秒以下で、すみやかに再分散し、分散粒子の凝集も認められ

ず、均一な懸濁液剤となった。またHPMCが0.01 w/v%以上では再分散に要する時間は5秒以上となり、再分散性が悪化することが判明した。HPMCとフルオロメトロンの好適な割合は、フルオロメトロン1重量部に対して、0.002~0.08重量部であった。【0020】(2)フルオロメトロン0.05w/v%懸濁液における表面張力におよぼすHPMCの濃度の関係

HPMCが0.0001w/v%(表面張力;65.1mN/m)から表面張力が低下し0.002w/v%(表面張力;50.5mN/m)で表面張力の低下がほぼ停止した。当該濃度範囲でのフルオロメトロンの再分散時間は約6秒で、分散状態は良好であった。HPMCとフルオロメトロンの好適な割合は、フルオロメトロン1重量部に対して、0.002~0.04重量部であった。

【0021】(3)フルオロメトロン0.1w/v%懸 濁液における表面張力と再分散時間におよぼすMCの濃 度の関係

MCが0.0001w/v%以下の濃度では表面張力が72.5mN/mでほぼ一定であった。MCが0.0001w/v%での表面張力が低下し、0.01w/v%での表面張力は54.5mN/mとなり、表面張力の低下がほぼ停止した。一方、MCが0.0001w/v%以下の濃度では再分散に要する時間は2秒以下であったが、分散粒子が凝集、浮遊し、均一な懸濁液剤とならなかった。MCが0.0001~0.01w/v%の濃度範囲では、再分散に要する時間は9~10.7秒で、速やかに均一に分散し、分散粒子の凝集は認められなかった。また、MCが0.01w/v%以上の濃度では再分散に要する時間は20秒近くとなり、再分散性が悪化することが判明した。MCとフルオロメトロンの好適な割合は、フルオロメトロン1重量部に対して、0.001~0.1重量部であった。

【0022】(4)インドメタシン0.2w/v%懸濁 液における表面張力と再分散時間におよぼすHPMCの 濃度の関係

HPMCが0.0001w/v%以下の濃度では表面張力が72mN/mでほぼ一定であった。HPMCが0.0001w/v%から表面張力が低下し、0.01w/v%での表面張力は48mN/mとなり、表面張力の低下がほぼ停止した。一方、HPMCが0.0001w/v%以下の濃度では再分散に要する時間は7秒以下であったが、分散粒子が凝集、浮遊し、均一な懸濁液剤とならなかった。HPMCが0.001~0.01w/v%の濃度範囲では、再分散に要する時間は6.3~8.3秒で、速やかに均一に分散し、分散粒子の凝集は認められなかった。また、HPMCが0.01w/v%以上の濃度では再分散に要する時間は12秒以上となり、再分散性が悪化することが判明した。HPMCとインドメ

タシンの好適な割合は、インドメタシン1重量部に対して、0.0005~0.05重量部であった。

【0023】(5)インドメタシン1.0w/v%懸濁液における表面張力と再分散時間におよぼすHPMCの濃度の関係

HPMCが0.0005w/v%以下の濃度では表面張 力が72.73mN/mでほぼ一定であった。HPMC が0.0005w/v%から表面張力が低下し、0.0 05w/v%での表面張力は49.7mN/mとなり、 表面張力の低下がほぼ停止した。一方、HPMCがO. ○○○5w/v%以下の濃度では再分散に要する時間は 7秒以下であったが、分散粒子が凝集、浮遊し、均一な **懸濁液剤とならなかった。HPMCが0.0005~** 0.005w/v%の濃度範囲では、再分散に要する時 間は7.3~16秒で、速やかに均一に分散し、分散粒 子の凝集は認められなかった。また、HPMCがO.O 05w/v%以上の濃度では再分散に要する時間は20 秒以上となり、再分散性が悪化することが判明した。H PMCとインドメタシンの好適な割合は、インドメタシ ン1重量部に対して、0.0005~0.005重量部 であった。

【0024】(6)フルオロメトロン0.05w/v% 懸濁液における表面張力におよぼすPVPの濃度の関係 PVPが0.0002w/v%(表面張力;72.3m N/m)から表面張力が低下し0.001w/v%(表面張力;69.5mN/m)で表面張力の低下がほぼ停止した。PVPとフルオロメトロンの好適な割合は、フルオロメトロン1重量部に対して、0.004~0.02重量部であった。

【 0 0 2 5 】 (7) フルオロメトロン 0. 1 w / v % 懸 濁液における表面張力におよぼす P V P の濃度の関係 P V P が 0. 0 0 0 3 w / v % 以下の濃度では表面張力

> 実施例1 点眼剤

> > フルオロメトロン

メチルセルロース

塩化ナトリウム

リン酸水素 2ナトリウム・1 2水和物

塩化ベンザルコニウム

0.1N塩酸

精製水

精製水約80m1にメチルセルロースを加温して分散させた後、室温まで冷却して溶かした。この溶液に塩化ナトリウム、リン酸水素2ナトリウム・12水和物および塩化ベンザルコニウムを加えて溶かし、0.1 N塩酸を加えてpHを7に調製した。フルオロメトロンを加え、

実施例2

点眼剤

フルオロメトロン メチルセルロース が72.5mN/mでほぼ一定であった。PVPが0.0003w/v%から表面張力が低下し、0.002w/v%での表面張力は69.5mN/mとなり、表面張力の低下がほぼ停止した。当該濃度範囲でのフルオロメトロンの再分散時間は約6秒で、分散状態は良好であった。また、PVPが0.002w/v%以上の濃度では再分散に要する時間は18秒以上となり、再分散性が悪化することが判明した。PVPとインドメタシンの好適な割合は、フルオロメトロン1重量部に対して、0.003~0.02重量部であった。

【0026】以上の結果から、水性懸濁液剤の表面張力は、添加する水溶性高分子の種類、難溶性薬物の種類および濃度により異なるが、水溶性高分子の種類に関係なく、表面張力が低下をはじめる水溶性高分子の濃度から表面張力の低下が停止する濃度範囲内において、難溶性薬物の再分散の良好な懸濁液剤を調製できることが分かった。

【0027】試験例2. 苛酷条件での再分散性試験 (方法)後記する実施例2および4の点眼剤を調製し、 5mlのポリプロピレン容器に充填した。200Gで1 0分間遠心して懸濁粒子を沈降させた後、容器をバリア ブルミックスローターVMR-5(60rpm、井内社 製)で回転(60回転/分)させ、再分散するまでの時間を測定した。〔結果〕実施例2および4の点眼剤の再分散時間は、各々4および7秒であった。肉眼観察における再分散後の懸濁液剤は、微細な粒子が均一に分散していた。以上の結果は、本発明の水性懸濁液剤は、懸濁粒子を遠心器で強制沈降させるという苛酷な条件のもとにおいても再分散性に影響を与えず、また、緩衝剤や保存剤の影響を受けないことが分かった。

[0028]

0.1g

0.0006g

0.85g

0.1g

0.005 g

適量(pH7.0)

全100ml

ホモジナイザーにより均一に懸濁させた。精製水を加え 100mlとし、フルオロメトロン懸濁点眼剤を調製した。

[0029]

0.05g

0.00125g

C

塩化ナトリウム	0.9g
リン酸2水素ナトリウム・2水和物	0.1g
塩化ベンザルコニウム	0.005 g
0.1N水酸化ナトリウム	適量(pH7.0)
精製水	全100ml

実施例1と同様にフルオロメトロン懸濁点眼剤を調製し 【0030】 た。

実施例3

点眼剤

フルオロメトロン 0.02g メチルセルロース 0.0001g 0.85g 塩化ナトリウム リン酸水素2ナトリウム・12水和物 0.1g 塩化ベンザルコニウム 0.005g 0.1N塩酸 適量(pH7.0) 全100ml 精製水

実施例1と同様にフルオロメトロン懸濁点眼剤を調製し 【0031】 た。

実施例4

点眼剤

0.05g フルオロメトロン 0.0015g ポリビニルピロリドン K30 0.9g 塩化ナトリウム 0.1g リン酸2水素ナトリウム・2水和物 塩化ベンザルコニウム 0.005g 適量(pH7.0) 0.1 N水酸化ナトリウム 全100ml 精製水

精製水約80m1にポリビニルピロリドン、塩化ナトリ を加え、超音波により均一に懸濁させた。精製水を加え ウム、リン酸2水素ナトリウム・2水和物および塩化ベ ンザルコニウムを加えて溶かした。0.1 N水酸化ナト リウムを加えてpHを7に調製した。フルオロメトロン 【0032】

全量を100mlとし、フルオロメトロン懸濁点眼剤を 調製した。

実施例5

点眼剤

0.1g スルファモノメトキシン 0.001g ヒドロキシプロピルメチルセルロース 0.1g 酢酸ナトリウム 0.005g 塩化ベンザルコニウム 0.9g 塩化ナトリウム 適量(pH5.0) O. 1 N塩酸 精製水 全100ml

精製水約80m1にヒドロキシプロピルメチルセルロー スを加温して分散させた後、室温まで冷却して溶かし た。この溶液に塩化ナトリウム、酢酸ナトリウムおよび 塩化ベンザルコニウム加えて溶かし、O.1N塩酸を加 えpHを5に調製した。スルファモノメトキシンを加

え、ミルにより均一に懸濁させた。精製水を加え100 mlとし、スルファモノメトキシン懸濁点眼剤を調製し た。

[0033]

実施例6

点鼻剤

0.1g 酢酸ヒドロコルチゾン 0.0008g ヒドロキシプロピルメチルセルロース 0.1g リン酸2水素ナトリウム

パラオキシ安息香酸メチル パラオキシ安息香酸プロピル 濃グリセリン 0.1N水酸化ナトリウム 精製水

精製水約80m1にパラオキシ安息香酸メチルおよびパラオキシ安息香酸プロピルを加温して溶かした。この溶液にヒドロキシプロピルメチルセルロースを分散させた後、室温まで冷却して溶かした後、濃グリセリン、リン酸2水素ナトリウムを加えて溶かした。0.1N水酸化

実施例7

注射剤

安息香酸エストラジオール ヒドロキシプロピルセルロース クロロブタノール 塩化ナトリウム 精製水

精製水約80m1にクロロブタノールを加温して溶かした。この溶液にヒドロキシプロピルセルロースを分散させた後、室温まで冷却して溶かした。塩化ナトリウムを加えて溶かし、安息香酸エストラジオールを加え、ホモ

実施例8

内服剤

メフェナム酸 メチルセルロース ソルビトール 5%パラオキシ安息香酸エチル液 精製水

精製水約50m1にメチルセルロースを分散させた後、 室温まで冷却して溶かした。この溶液にソルビトールお よび5%パラオキシ安息香酸エチル液を加えて溶かし た。メフェナム酸を加え、ホモジナイザーにより均一に

実施例9

ローション剤 インドメタシン

ヒドロキシプロピルセルロース

d l カンフル

精製水

精製水約50mlにヒドロキシプロセルロースを分散させた後、室温まで冷却して溶かした。この溶液にdlカンフルを加えて溶かした。インドメタシンを加え超音波により均一に懸濁させた。精製水を加え100mlとし、インドメタシン懸濁ローション剤を調製した。

[0037]

【発明の効果】本発明の水性懸濁液剤は再分散性が良好であるので、点眼剤、点鼻剤、注射剤、内服剤およびロ

0.026g 0.014g 2.6g 適量(pH7.0) 全100ml

ナトリウムを加えてpHを7に調製した。酢酸ヒドロコルチゾンを加え、ミキサーにより均一に懸濁させた。精製水を加え100mlとし、酢酸ヒドロコルチゾン懸濁点鼻剤を調製した。

[0034]

5.0 g 0.03 g 0.3 g 0.9 g 全100m1

ジナイザーにより均一に懸濁させた。精製水を加え100mlとし、安息香酸エストラジオール懸濁注射剤を調製した。

[0035]

3.0g 0.01 g 20 g 1 ml 全100ml

懸濁させた。精製水を加え100mlとし、安息香酸エストラジオール懸濁内服剤を調製した。

[0036]

7.5 g 0.04 g 0.1 g 全100ml

ーション剤などの優れた水性懸濁液剤として利用できる。

【図面の簡単な説明】

【図1】試験例1において0.1w/v%フルオロメトロン懸濁液における表面張力と再分散時間におよぼすHPMCの濃度の関係を示す。図中ー●ーは表面張力を、

ー◆一は再分散時間を示す。

[図1]

